

PCT
WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)



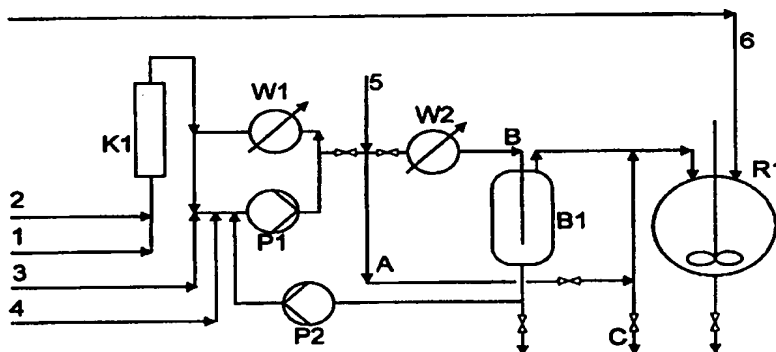
(51) Internationale Patentklassifikation ⁶ : C08F 110/10, 2/00, 2/14, 4/14	A1	(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 99/31151 (43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 24. Juni 1999 (24.06.99)
(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP98/08099 (22) Internationales Anmeldedatum: 11. Dezember 1998 (11.12.98) (30) Prioritätsdaten: 197 55 322.2 12. Dezember 1997 (12.12.97) DE (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE). (72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): RATH, Hans, Peter [DE/DE]; Friedhofstrasse 7, D-67269 Grünstadt (DE). KANNE, Ulrich [DE/DE]; Pierstrasse 9c, D-67227 Frankenthal (DE). VAN DEYCK, Frans [BE/BE]; Nolsebaan 69, B-2190 Essen (BE). (74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).	(81) Bestimmungsstaaten: AL, AU, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, GE, HU, ID, IL, JP, KR, KZ, LT, LV, MK, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TR, UA, US, eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE). Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht.</i> <i>Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.</i>	

(54) Title: METHOD FOR PRODUCING LOW-MOLECULAR, HIGHLY REACTIVE POLYISOBUTYLENE

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON NIEDERMOLEKULAREM, HOCHREAKTIVEM POLYISOBUTYLEN

(57) Abstract

The invention relates to a method for producing low-molecular, highly reactive polyisobutylene having an average molecular weight M_n ranging from 500 to 5000 dalton and having a content of terminal double bonds of over 80 mol %. To this end, isobutane or hydrocarbon streams containing isobutane in the liquid phase are polymerized, and a boron trifluoride complex catalyst is used at temperatures ranging from -40 to 20 °C and with a pressure ranging from 1 to 20 bar, whereby a) the polymerization is carried out until a residual content of the reaction mixture amounts to less than 2 wt. % isobutane, referring to the charged isobutane, or residual isobutane is removed toward the end of the polymerization to such an extent that the residual content amounts to less than 2 wt. %; b) the boron trifluoride complex catalyst accumulating in the form of droplets is concentrated in a dispersed and/or coherent phase; c) the complex concentrated phases are returned to the polymerization, and; d) the catalyst losses are compensated by adding boron trifluoride and optional complexing agents.



BF₃ / isopropanol

(57) Zusammenfassung

Verfahren zur Herstellung von niedermolekularem, hochreaktivem Polyisobutylen eines mittleren Molekulargewichts M_n von 500 bis 5000 Dalton und einem Gehalt von endständigen Doppelbindungen von über 80 mol-% durch Polymerisation von Isobuten oder isobutanhaltigen Kohlenwasserstoffströmen in der flüssigen Phase und mit Hilfe eines Bortrifluorid-Komplex-Katalysators bei Temperaturen von -40 bis 20 °C und bei einem Druck von 1 bis 20 bar, wobei man a) die Polymerisation bis zu einem Restgehalt des Reaktionsgemisches von weniger als 2 Gew.-% Isobuten, bezogen auf eingespeistes Isobuten, durchführt oder gegen Ende der Polymerisation restliches Isobuten soweit entfernt, daß der Restgehalt weniger als 2 Gew.-% beträgt, b) den in Form von Tröpfchen anfallenden Bortrifluorid-Komplex-Katalysator in disperser und/oder kohärenter Phase anreichert, c) die komplexreichen Phasen in die Polymerisation zurückführt und d) die Katalysatorverluste durch Zusatz von Bortrifluorid und gegebenenfalls von Komplexbildnern ausgleicht.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidshon	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	ML	Mali	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	MN	Mongolei	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MR	Mauritanien	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MW	Malawi	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MX	Mexiko	US	Vereinigte Staaten von Amerika
CA	Kanada	IT	Italien	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CG	Kongo	KE	Kenia	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	PL	Polen		
CM	Kamerun	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CN	China	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CU	Kuba	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
CZ	Tschechische Republik	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DE	Deutschland	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
DK	Dänemark	LR	Liberia	SG	Singapur		
EE	Estland						

Verfahren zur Herstellung von niedermolekularem, hochreaktivem Polyisobutylen

5 Beschreibung

- Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von niedermolekularem, hochreaktivem Polyisobutylen in flüssiger Phase mit einem Bortrifluorid-Komplex-Katalysators, bei der man die Polymerisation so führt, daß am Ende der Polymerisation der Restgehalt an Isobuten weniger als 2 Gew.-% beträgt, der Komplex-Katalysator abgetrennt und in die Polymerisation zurückgeführt wird.
- 15 Niedermolekulare und hochmolekulare Polyisobutene mit Molekulargewichten bis zu mehreren 100000 Dalton sind seit langem bekannt und ihre Herstellung wird beispielsweise in H. Güterbock: Polyisobutylen und Mischpolymerisate, S. 77 bis 104, Springer, Berlin 1959, beschrieben. Die zur Zeit erhältlichen Polyisobutene dieses
- 20 Molekulargewichtsbereiches werden überwiegend mit Hilfe von Lewis-Säure-Katalysatoren, wie Aluminiumchlorid, Aluminiumalkylchloriden oder Bortrifluorid, hergestellt und haben meist eine Molekulargewichtsverteilung (Dispersizität) zwischen 2 und 7.
- 25 Von diesen herkömmlichen Polyisobutenen mit mittleren Molmassen von 500 bis 5000 Dalton sind die sogenannten hochreaktiven Polyisobutene zu unterscheiden, welche in der Regel einen hohen Gehalt an Vinylidengruppierungen von vorzugsweise deutlich über 60 Mol-% und eine Dispersität \bar{M}_w/\bar{M}_n unter 2 haben. Solche hoch-
- 30 reaktiven Polyisobutene werden als Zwischenprodukt zur Herstellung von Additiven für Schmier- und Kraftstoffe verwendet, wie sie beispielsweise in DE-A 27 02 604 beschrieben sind. Zur Herstellung dieser Additive werden zunächst durch Reaktion der endständigen Doppelbindungen des Polyisobutens mit Maleinsäure-
- 35 anhydrid alternierende Copolymere, insbesondere Polyisobutenylbernsteinsäureanhydride, erzeugt, welche anschließend mit bestimmten (Poly)Aminen und/oder Alkoholen zum fertigen Additiv umgesetzt werden. Da bei der en-Reaktion mit Maleinsäureanhydrid die Vinylidendoppelbindungen bevorzugt reagieren, wohingegen die
- 40 weiter im Innern der Makromoleküle liegenden Doppelbindungen je nach ihrer Lage im Makromolekül ohne die Zugabe von Halogenen zu keinem oder zu einem deutlich geringeren Umsatz führen, ist der Anteil an endständigen Doppelbindungen im Molekül das wichtigste Qualitätskriterium für diesen Polyisobutentypus.

Über das Zustandekommen der Vinylidendoppelbindungen und die Isomerisierung der endständigen Doppelbindungen in den Isobutenmakromolekülen zu internen Doppelbindungen bestehen nach Puskas et al., J. Polymer Sci.: Symposium No. 56, 191 (1976) die im
5 folgenden Formelschema wiedergegebenen Vorstellungen:

10

15

20

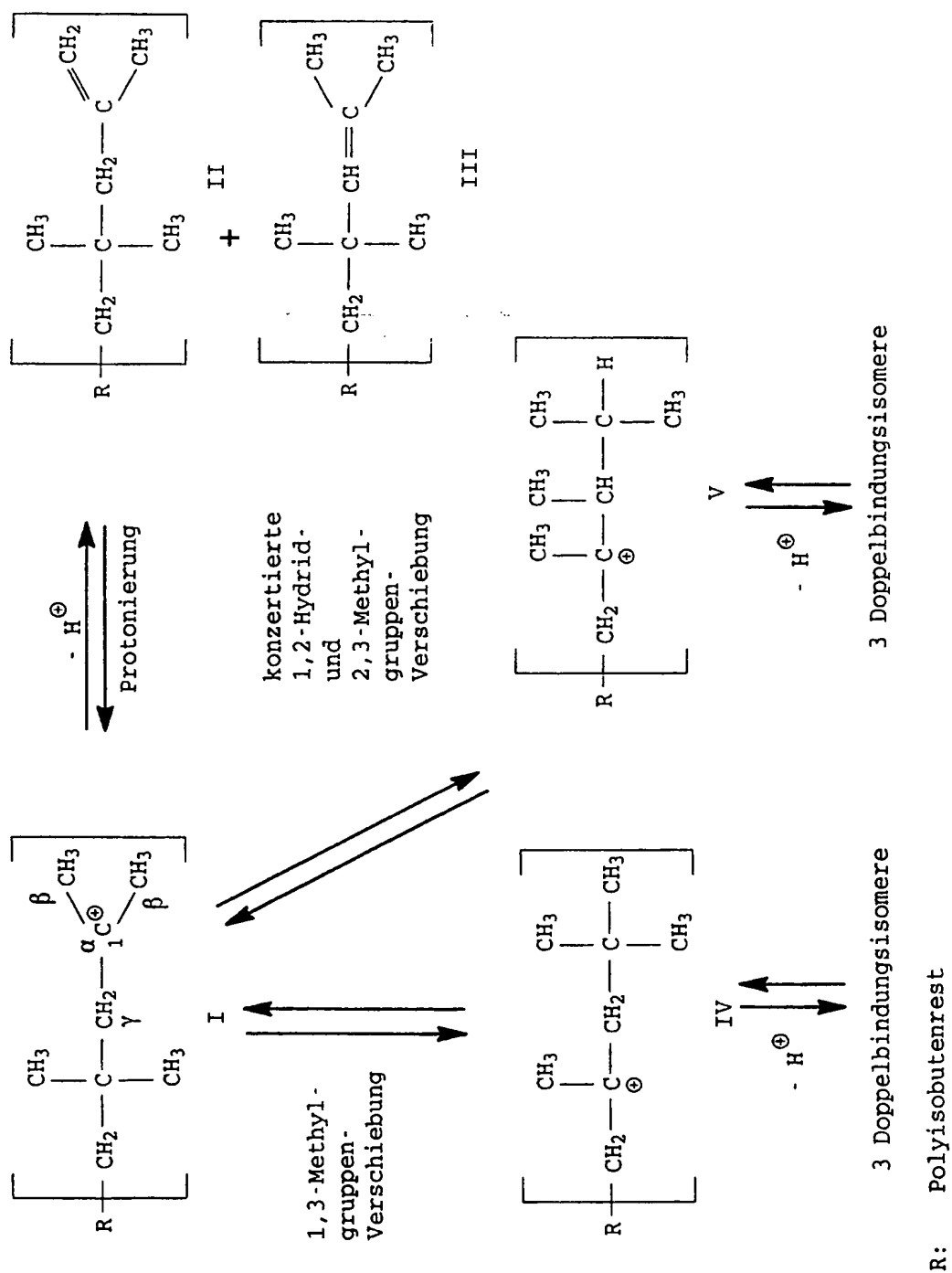
25

30

35

40

45



Das im Laufe der Polymerisationsreaktion entstehende Polyisobutenkation I kann durch die Abspaltung eines Protons in das betreffende Polyisobuten übergehen. Dabei kann das Proton sowohl
5 aus einer der β -Methylgruppen oder aus der internen γ -Methylen-
gruppe abgespalten werden. Je nachdem aus welcher dieser beiden
Positionen das Proton abgespalten wird, entsteht dabei ein
Polyisobuten mit einer Vinylidendoppelbindung II oder mit einer
trisubstituierten, nahe dem Ende des Moleküls befindlichen
10 Doppelbindung III.

Das Polyisobutenkation I ist relativ instabil und versucht sich
durch Umlagerung in höhersubstituierte Kationen zu stabilisieren,
wenn die Acidität des Katalysatorsystems hoch genug ist. Dabei
15 können sowohl 1,3-Methylgruppenverschiebungen zum Polyisobutenka-
tion IV als auch sukzessive oder konzertierte 1,2-Hydrid- und
2,3-Methylgruppenverschiebungen zum Polyisobutenkation V statt-
finden. Aus den Kationen IV und V können sich, je nachdem aus
welcher Position das Proton abgespalten wird, jeweils drei ver-
20 schiedene Doppelbindungsisomere Polyisobutene bilden. Es besteht
aber auch die Möglichkeit, daß sich die Kationen IV und V weiter
umlagern, mit der Wirkung, daß die Doppelbindung noch weiter ins
Innere des Polyisobutenmakromoleküls wandert.

25 Alle diese Deprotonierungen und Umlagerungen sind Gleichgewichts-
reaktionen und somit reversibel, wobei allerdings, letztendlich
die Bildung stabilerer, höhersubstituierter Kationen und somit
die Bildung von Polyisobutenen mit innenständiger Doppelbindung
unter Einstellung des thermodynamischen Gleichgewichtes bevorzugt
30 ist. Diese Deprotonierungen, Protonierungen und Umlagerungen wer-
den durch gegebenenfalls im Reaktionsgemisch enthaltende Säure-
spuren, insbesondere jedoch vom zur Katalyse der Polymerisation
benötigten Lewis-Säure-Katalysator selbst katalysiert. Aufgrund
dieser Sachlage und da lediglich Polyisobutene mit Vinyliden-
35 doppelbindungen gemäß Formel II sehr gut unter Adduktbildung mit
Maleinsäureanhydrid reagieren, Polyisobutene der Formel III im
Vergleich dazu bereits eine deutlich verminderte Reaktivität
haben und andere Polyisobutene mit höhersubstituierten Doppel-
bindungen die en-Reaktion mit Maleinsäureanhydrid praktisch nur
40 unter isomerisierenden Bedingungen eingehen, wird das fort-
währende Bemühen vieler Forschungsgruppen, verbesserte Verfahren
zur Herstellung hochreaktiver Polyisobutene mit immer höheren
Gehalten an endständigen Doppelbindungen zu finden, verständlich.

45 Die Herstellung von niedermolekularem, hochreaktivem Polyisobuten
aus Isobuten oder Isobuten-haltigen Kohlenwasserstoffströmen,
insbesondere aus von darin ursprünglich enthaltenem 1,3-Butadien

weitgehend befreiten C₄-Schnitten der Steamcracker, FCC-Cracker (FCC:Fluid Catalyzed Cracking), sogenannten C₄-Raffinaten, ist aus einer Reihe von Schutzrechten bekannt, beispielsweise aus EP-A 145 235, EP-A 481 297, DE-A 27 02 604, EP-A 628 575, 5 EP-A 322 241 und WO 93/10063. Alle diese Verfahren betreffen die Polymerisation von Isobuten in einer einzigen Polymerisationsstufe.

Eine weitere Verbesserung stellt das zweistufige oder mehrstufige 10 Verfahren der WO 96/40808 dar, gemäß dem man die Polymerisation in mindestens zwei Polymerisationsstufen durchführt, wobei in der ersten Polymerisationsstufe das zugeführte Isobuten bei weitgehend gleichbleibender Isobutenkonzentration bis zu einem Teilumsatz von bis zu 95 % polymerisiert und die Polymerisation des 15 restlichen Isobutens ohne oder nach vorheriger Abtrennung des in der ersten Polymerisationsstufe gebildeten Polyisobutens in einer oder mehreren nachfolgenden Polymerisationsstufen weiterführt.

Zusätzlich zu dem Bestreben der Verfahrensoptimierung gemäß den 20 zitierten Publikationen bestand weiterhin das Ziel der Wiedergewinnung von BF₃ aus ökonomischen und ökologischen Gründen. Demgemäß wird in EP-A 0 742 191 vorgeschlagen, den BF₃-Komplex im Produktstrom thermisch zu spalten und das freiwerdende BF₃ zwecks Wiederverwendung in einem einen Promotor enthaltenden Olefinstrom 25 zu absorbieren.

Dieses Verfahren hat den Nachteil der thermischen Belastung des Wertproduktes in Gegenwart des Katalysators, verbunden mit Isomerisierung der Vinyliden-Doppelbindung zum höher substituier- 30 ten Doppelbindungstyp und der Abwasserbelastung durch den Komplexbildner. Zur Herstellung reaktiver Polyisobutene ist der vorgeschlagene Weg nicht praktikabel.

Es bestand daher die Aufgabe ein Verfahren zu finden, das die 35 Herstellung von hochreaktivem Polyisobutylen und die Katalysatorrückführung erlaubt.

Diese Aufgabe wurde gelöst mit einem Verfahren zur Herstellung von niedermolekularem, hochreaktivem Polyisobutylen eines 40 mittleren Molekulargewichts M_n von 500 bis 5000 Dalton und einem Gehalt von endständigen Doppelbindungen von über 80 mol-% durch Polymerisation von Isobuten oder isobutenhaltigen Kohlenwasserstoffströmen in der flüssigen Phase und mit Hilfe eines Bortri- 45 fluorid-Komplex-Katalysators bei Temperaturen von -40 bis +20°C und bei einem Druck von 1 bis 20 bar, dadurch gekennzeichnet, daß man

- a) die Polymerisation bis zu einem Restgehalt des Reaktionsgemisches von weniger als 2 Gew.-% Isobuten, bezogen auf die Gesamtmenge eingespeister Ströme, durchführt oder gegen Ende der Polymerisation restliches Isobuten soweit entfernt, daß der Restgehalt weniger als 2 Gew.-% beträgt,
- b) den dabei in Form von Tröpfchen anfallenden Bortrifluorid-Komplex-Katalysator in disperser und/oder kohärenter Phase anreichert,
- c) die an Komplex reichen Phasen in die Polymerisation zurückführt und
- d) die Katalysatorverluste durch Zusatz von Bortrifluorid und gegebenenfalls von Komplexbildnern ausgleicht.

Die Polymerisation kann in An- oder Abwesenheit von Lösungsmitteln erfolgen. Als Lösungsmittel werden im allgemeinen Kohlenwasserstoffe z.B. Butan, Pentan, Heptan, Octan eingesetzt, wobei diese Kohlenwasserstoffe sowohl als reine Stoffe als auch in Form technischer Gemische eingesetzt werden können.

Zur möglichst quantitativen Abscheidung des Komplexes verwendet man bevorzugt begrenzt lösliche Komplexe und/oder kühlt das Reaktionsgemisch auf Temperaturen von z.B. 5 bis 30°C unter Reaktortemperatur, vorzugsweise um 10 bis 20°C ab.

Unter begrenzt löslichen Komplexen werden dabei Komplexe mit einer Löslichkeit von z.B. in Hexan/Polyisobuten 1:1 bei -15°C von 0,1 bis 10 g/l, vorzugsweise 0,3 bis 3 g/l verstanden.

Begrenzt lösliche Komplexe lassen sich durch die Wahl des Komplexbildners erzeugen. So ist ein Methyl-tert.-Butylether-Komplex schlechter löslich als der Isopropyl-tert.-Butylether, ein Methanolkomplex weniger löslich als ein Isopropanolkomplex. Man kann auch durch Mischen der Komplexbildner eine geeignete Löslichkeit einstellen. Außerdem wird durch nicht vollständige Trocknung des dem Reaktor zugeführten Isobutens, insbesondere des frisch zugeführten Isobutens - das rückgeführte Isobuten wird im allgemeinen getrocknet - und/oder durch Nebenreaktionen, wie der Dehydratisierung des als Cokatalysators verwendeten Alkohols oder durch Spaltung gegebenenfalls als Cokatalysator verwendeter Alkylether, freigesetztes Wasser ein BF₃-Wasser-Komplex gebildet, der sich durch die Rückführung anreichert. Diese Wassermengen bestimmen dann auch meist den Grad der Abscheidung. Aber auch Methanol, Flußsäure, Ameisensäure, Formaldehyd und Acetaldehyd mindern die Löslichkeit des BF₃-

Komplexes. Bevorzugt verwendet man Bortrifluorid-Komplexe oder Komplexgemische mit Wasser, Methanol, Ethanol, n- oder iso-Propanol, 2-Butanol oder tert.-Butanol oder deren tert.-Butylether, besonders bevorzugt sind Bortrifluorid-Komplexe mit Methanol, Ethanol, n- oder iso-Propanol, 2-Butanol oder deren tert.-Butylether.

In allen Fällen aber schreitet bei der Abtrennung des F_3 -Komplexes von der Polymerisationsmischung die Polymerisation fort und je nach Polymer- und Isobutenkonzentration kann sich das entstandene Polyisobuten nachteilig hinsichtlich Molekulargewicht, Molekulargewichtsverteilung und Reaktivität verändern. Die Abtrennung wird daher bei niedrigen Isobutenkonzentrationen, d.h. weniger als 2 Gew.-%, vorzugsweise weniger als 1 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge der eingespeisten Ströme, durchgeführt, wodurch die Veränderung der Eigenschaften des hergestellten Polymeren vernachlässigbar gering wird.

Daher ist die mehrstufige Arbeitsweise des Polyisobutenverfahrens gemäß WO 96/40808, bei der Restisobuten des Hauptreaktors auf ca. 0,5 % im Nachreaktor abreagiert, eine bevorzugte Fahrweise für die Stufe (a) der Erfindung. Mit homogener Katalyse im Hauptreaktor kommt es ferner durch die gekühlte Nachreaktion zu einer stärkeren Komplexabscheidung. Die Löslichkeit des Komplexes fällt fast eine Zehnerpotenz, insbesondere wenn dabei noch eine Temperaturabsenkung vorgenommen wird.

Die feinstverteilten Komplextröpfchen der entstehenden Emulsion sind teilweise recht schwierig abzuscheiden, so daß eine niedrige Viskosität der Emulsion angestrebt werden sollte. Zur technischen Lösung sind Koaleszierfilter, Separatoren und/oder großvolumige Abscheider zweckmäßig. Auf diese Weise können 40 bis 95 % des Katalysators problemlos abgeschieden und in den Reaktor zurückgeführt werden.

Ist die Abscheidungsrate des Komplexes besonders hoch und die Trocknung der Reaktorzuläufe nicht vollständig, kann eine partielle Ausschleusung z.B. 10 bis 30 % des abgeschiedenen Komplexes notwendig werden. Soll dies vermieden werden, ist eine Trocknung der Reaktorzuläufe über ein Molekularsieb 3 Å bei zweckmäßigerweise 3 bis 5°C angezeigt.

Eine andere Möglichkeit der Einstellung der erfindungsgemäßen Isobutenkonzentrationen besteht in einem Flash des Reaktorausstrags, also einer Entspannungsverdampfung. Dabei wird die Polymerisationsmischung bei Temperaturen unter 0°C, im allgemeinen bei Reaktortemperatur in ein Entspannungsgefäß entspannt, dessen

Druck niedriger liegt als der Druck im Polymerisationsreaktor, der im allgemeinen 1 bis 20 bar abs., vorzugsweise 1 bis 10 bar und besonders bevorzugt 1 bis 6 bar beträgt. Im allgemeinen wird der Druck im Entspannungsgefäß so eingestellt, daß er bei
5 1-100 mbar, vorzugsweise 5-50 mbar und besonders bevorzugt 10-30 mbar abs. liegt. Die Einstellung des Drucks im Entspannungsgefäß erfolgt so, daß die gewünschte Restisobutenkonzentration erreicht wird. Die Brüden haben üblicherweise eine Säurezahl (SZ) gemäß DIN 53402 in mg KOH/g Substanz bis zu 1,0 und werden
10 in der Regel bei tiefen Temperaturen kondensiert, bevorzugt bei Reaktortemperatur, und zum Reaktor zurückgeführt. Im Sumpf der Flash-Verdampfung fällt nun aufgrund der niedrigeren Temperatur und des niedrigeren Isobutengehaltes ein wasserhaltiger Komplex aus, der im Phasenscheider und/oder Koaleszer abgetrennt und zum
15 Reaktor zurückgeführt wird.

Eine spezielle Ausführungsform des vorliegenden Verfahrens stellt die Emulsionspolymerisation dar. Bei der Emulsionspolymerisation ist der Komplex bereits zu Beginn der Polymerisation im Reak-
20 tionsgemisch nicht mehr vollständig löslich. Ungelöste Komplextröpfchen erhöhen im allgemeinen die Oligomerbildung (Destillat- ausbeute), wenn nicht eine sehr gute Dispergierung der nicht gelösten Komplextröpfchen erfolgt. Eine solche Dispergierung der nicht gelösten Katalysatortröpfchen wird z.B. durch eine Wälz-
25 pumpe in einem Umlaufreaktor mit hohen Fördermengen wie in US 5,286,823 beschrieben, erreicht. Auch Zahnkranzmischer oder andere Aggregate mit hohem Energieeintrag sind geeignet.

Nach erfolgter Reaktion werden dann die Tröpfchen in Abscheidern
30 abgetrennt, gegebenenfalls nach Einsatz von Koaleszierhilfsmitteln. Es gelingt dabei in vielen Fällen eine Komplexabscheidung und Rückführung von bis zu 95 %.

Die homogene Polymerisation ist jedoch bevorzugt. Im einzelnen
35 wird die homogene Polymerisation in flüssiger Phase mit Hilfe eines Bortrifluorid-Komplekkatalysators bei -40 bis 20°C, vorzugsweise bei -30 bis 10°C und insbesondere bei -20 bis 0°C und bei einem Druck von im allgemeinen 1 bis 20 bar, vorzugsweise von 1 bis 10 bar, insbesondere bei 1 bis 6 bar in an sich bekannter
40 Weise, z.B. nach den Angaben von US 5,408,018 und 5,286,823, auf deren Angaben hiermit Bezug genommen wird, durchgeführt.

Die bevorzugte Arbeitsweise für die Stufe (a) des erfindungsgemäßen Verfahrens ist, wie bereits erwähnt, die mehrstufige
45 Methode der WO 96/40808.

Die Polymerisation gemäß dieser Methode wird in ihrer einfachsten Ausgestaltung mit zwei Polymerisationsstufen betrieben. Zur Erzielung hoher Gehalte an endständigen Doppelbindungen des Polyisobutens und eines niedrigen Fluorgehalts der gewaschenen Polymerlösung kann dabei auf verschiedenerelei Weise vorgegangen werden.

Beispielsweise ist es möglich, in der ersten Polymerisationsstufe einen Isobutenumsatz von 5 bis 98 %, vorzugsweise von 50 bis 95 %, insbesondere von 50 bis 90 %, einzustellen und in der zweiten Stufe die Polymerisation dann zu Ende zu führen.

Die zweite Polymerisationsstufe wird dabei vorteilhaft bei gleicher oder einer niedrigeren Polymerisationstemperatur betrieben als die erste Polymerisationsstufe, in der Regel beträgt die Temperaturdifferenz dabei 0 bis 20°C, vorzugsweise 0 bis 10°C.

Da die Polymerisation des Isobutens exotherm verläuft, wird die Polymerisationstemperatur in der ersten Polymerisationsstufe bei vorgegebener Kühlmitteltemperatur - vorteilhaft wird als Kühlmittel flüssiges Ammoniak verwendet, die Verwendung anderer Kühlmittel, wie flüssiges Schwefeldioxid oder wäßrige Salzlösungen oder Alkohol-Wasser-Gemische, ist ebenfalls möglich - durch die Reaktivität des eingesetzten Katalysator-Komplexes, d.h. die Zufuhr von Komplexbildner so gesteuert, daß sie, von technisch unvermeidbaren Schwankungen oder Konzentrationssprüngen an den Einspeisestellen abgesehen, im wesentlichen konstant bleibt. Der Isobutenumsatz in der ersten Polymerisationsstufe wird dabei unter Berücksichtigung obengenannter Parameter, nämlich Kühlmitteltemperatur, Polymerisationstemperatur und einer mittleren Verweilzeit des Reaktionsgemisches im Reaktor, durch die Einstellung der Reaktivität des Katalysatorkomplexes über die Dosierung des Komplexbildners gesteuert.

Der Austrag aus der ersten Polymerisationsstufe wird vorzugsweise unmittelbar in die zweite Polymerisationsstufe geleitet. Hier wird die Polymerisation ohne Zusatz frischen Isobutens vorzugsweise bei einer tieferen Polymerisationstemperatur als in der ersten Polymerisationsstufe fortgesetzt. Dies kann durch eine tiefere Temperatur des Kühlmittels bewirkt werden, oder bei Verwendung eines Kühlmittels gleicher Temperatur wie in der ersten Polymerisationsstufe, beispielsweise bei Mitbenutzung der dort verwendeten Kühlvorrichtung, indem man die Kühlung so steuert, daß mehr Wärme aus dem Polymerisationsgemisch abgeführt als dort bei der Polymerisation des restlichen Isobutens freigesetzt wird. Unter Umständen kann es erforderlich oder zweckmäßig sein, dem durch tiefere Temperaturen inaktiveren Komplex durch Zufuhr

- von Bortrifluorid zu ergänzen oder zu aktivieren, damit die Polymerisation nicht vorzeitig zum Stillstand kommt. Dieser Zusatz von Bortrifluorid kann vor oder nach der Einleitung des Polymerisationsgemisches in die zweite Polymerisationsstufe erfolgen.
- 5 Eine spätere Aktivierung verbessert die Abscheidung des Komplexes ohne Einbußen an Produktqualität.

- Die Verweilzeit des Polymerisationsgemisches in der ersten Polymerisationsstufe beträgt bei der Einstellung eines Isobutenumsatzes von 50 bis 90 % üblicherweise 5 bis 60 Minuten, kann
- 10 aber auch kürzer oder länger sein, je nachdem, ob ein sehr aktiver oder weniger aktiver Katalysator verwendet wird. In der zweiten Polymerisationsstufe wird im allgemeinen eine Verweilzeit von 1 bis 180, vorzugsweise von 2 bis 120 Minuten eingestellt.
- 15 Im allgemeinen wird in der zweiten Polymerisationsstufe der Isobutenumsatz so eingestellt, daß der Gesamtumsatz des Isobutens in der ersten und zweiten Polymerisationsstufe im allgemeinen bei 80 bis 100 %, vorzugsweise bei 90 bis 100 %, insbesondere bei 95 bis 100 %, liegt.

20

- Falls das Polymerisationsgemisch in der zweiten Stufe noch mehr als 2 Gew.-% Isobuten, bezogen auf das in die erste Stufe eingespeiste Isobuten, enthält, kann alternativ das nicht umgesetzte Isobuten gemeinsam mit dem Polymerisationsaustrag aus der zweiten
- 25 Polymerisationsstufe ohne weitere Aufarbeitung einer dritten Polymerisationsstufe zugeführt werden und dort, bei einer tieferen Polymerisationstemperatur als in der zweiten Polymerisationsstufe bis zu einem Isobuten-Gehalt von unter 2 Gew.-% weiterpolymerisiert werden. Im allgemeinen wird die Polymeri-
- 30 sationstemperatur in einer solchen dritten Polymerisationsstufe um 0 bis 20°C, vorzugsweise 0 bis 10°C, tiefer eingestellt als die Polymerisationstemperatur in der vorausgehenden zweiten Polymerisationsstufe. Die Einstellung der Polymerisationstemperatur kann unter Anwendung der Maßnahmen erfolgen, wie sie zuvor für
- 35 die Einstellung der Polymerisationstemperatur in der zweiten Polymerisationsstufe erläutert wurden. Die Verweilzeit der Polymerisationsmischung in der dritten Polymerisationsstufe wird in Abhängigkeit von der Katalysatoraktivität und dem gewünschten Umsatz eingestellt, im allgemeinen beträgt sie 2 bis 180,
- 40 vorzugsweise 10 bis 120 Minuten. Wie bei der Erläuterung der Durchführung der zweiten Polymerisationsstufe geschildert, kann es gegebenenfalls erforderlich oder zweckmäßig sein, die Katalysatoraktivität durch Zusatz von Bortrifluorid zu erhöhen. Der Druck in der zweiten und gegebenenfalls dritten Polymerisati-
- 45 onsstufe beträgt im allgemeinen 1 bis 20 bar, vorzugsweise 1 bis 10 bar, insbesondere 1 bis 6 bar.

Obgleich die Anwendung einer zweiten und dritten Polymerisations-
stufe auch beim Einsatz von Reinisobuten in die Polymerisation
von Vorteil ist, erweist sie sich als besonders vorteilhaft, wenn
Isobuten-haltige C₄-Kohlenwasserstoffströme, wie C₄-Raffinate oder
5 C₄-Schnitte aus der Isobuten-Dehydrierung als Einsatzstoff im
erfindungsgemäßen Verfahren verwendet werden, da durch sie Iso-
butenverluste vermieden werden, keine Aufpegelung unerwünschter
Kohlenwasserstoffe infolge Rückführung nicht umgesetzten, andere
Kohlenwasserstoffe enthaltenden Isobutens in die erste Poly-
10 merisationsstufe eintritt und hierdurch ein qualitativ hoch-
wertigeres, praktisch Fluor-freies, Isobuten-armes Raffinat II
neben Polyisobuten (PIB) mit einem hohen Gehalt an endständigen
Doppelbindungen erhalten wird. Die Aufarbeitung des Polymerisati-
onsaustrags aus der dritten Polymerisationsstufe kann auf die
15 gleiche Weise erfolgen, wie sie bei der Aufarbeitung des Austrags
aus der zweiten Polymerisationsstufe geschildert wurde.

Für die Ausführung der mehrstufigen Polymerisation im einzelnen
wird auf WO 96/40808 verwiesen. Auf diese Schrift wird deshalb
20 ausdrücklich Bezug genommen und deren Angaben sollen als hier
inkorporiert gelten.

Die Stufe (b) beinhaltet die Anreicherung des in Tröpfchenform
ausgefallenen Katalysator-Komplexes, der zunächst als disperse
25 Phase entsteht. Im allgemeinen bilden diese dispersen Tröpfchen
z.T. recht schnell auch eine kohärente Phase, die neben Löse-
mittel, Isobuten und niederen Oligomeren manchmal auch Polymer
dispers verteilt enthält. Die Komplextröpfchen haben eine
deutlich höhere Dichte als die Polymerlösung und bei ausreichen-
30 der Tröpfchengröße bildet sich zügig eine kohärente Komplexphase
als untere Schicht in Abscheidern oder Sammelbehältern. Die
Behälter werden von der Form und Ausstattung vorzugsweise der
Problemstellung angepaßt, d.h. mit einer Trennschichtmessung und
einer Zitze oder Verengung im unteren Teil versehen, die in
35 Relation zur abgeschiedenen Komplexmenge pro Zeit steht. Wegen
der Gefahr von Nebenreaktionen ist ein Volumen für die kohärente
Komplexphase bevorzugt, das dem Komplexverbrauch der Polymeri-
sation von maximal 1 bis 3 Stunden entspricht.

40 Ein mehr oder minder großer Teil der Komplextröpfchen ist jedoch
so klein, daß die Abscheidung durch längere Verweilzeiten der
oberen, polymerreichen und komplexarmen Phase oder andere
technische Einrichtungen verbessert werden kann. Unterschiedliche
Verweilzeiten für obere und untere Phase werden über die Lage
45 der Trennschicht gesteuert, die Verweilzeit selbst über Größe des
Behälters, Zulaufmengen und Lage eines eventuellen Flüssigkeits-
standes. Typische Einrichtungen zur Vergrößerung der Komplex-

- tröpfchen und damit einer verbesserten Abscheidung ist ein sogenannter Koaleszer, d.h. eine Filtereinrichtung, die über Porendurchmesser und/oder hydrophiles Filtermaterial die kleinen, hydrophilen Komplextröpfchen in größere Komplextröpfchen umwandelt. Als hydrophiles Filtermaterial werden häufig Glasfaser, Phenolharze oder Phenolharzbeschichtungen verwendet, aber auch Acrylnitrilfasern oder Beschichtungen sind an dieser Stelle geeignet. Sie haben hier jedoch eine andere Funktion bzw. Wirkung als bei der nachfolgend beschriebenen Adsorption. Häufig wird diese Koaleszierung durch einen Separator, in diesem Falle eine Hydrophobfiltration, unterstützt. Ein hydrophobes Filtermaterial, gegebenenfalls in Kombination mit engem Porendurchmesser, verhindert den Durchtritt feindisperser Katalysatortröpfchen.
- 15 Nach einer solchen Behandlung ist die obere, polymerreiche Phase im allgemeinen homogen und enthält nur noch lösliche Komplexanteile. Bei längerer Verweilzeit nach dieser Behandlung kann es allerdings durch Nachreaktion wieder zu Trübungen, d.h. Bildung einer dispersen Komplexphase kommen. Im allgemeinen schließt sich aber unmittelbar an die Komplexabtrennung eine Extraktion an, durch die löslicher Komplex entfernt wird. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform erfolgt jedoch Adsorption des gelösten Komplexes an nitrilhaltigen Materialien z.B. gemäß EP 791 557 oder an nitrilmodifiziertem Kieselgel. Die Verwendung der nitrilhaltigen Polymeren in Faserform, z.B. Polyacrylnitrilfasern, ist bevorzugt, da durch ein entsprechendes Spinnverfahren eine hohe Oberfläche erzielt werden kann.

- Aus den beladenen nitrilhaltigen Materialien wird der Komplex-Katalysator durch thermische Behandlung freigesetzt und in die Polymerisation zurückgeführt.

- Alternativ zur Anreicherung bzw. Abtrennung der Komplextröpfchen mittels der vorgenannten Filtervorrichtungen kann die Koaleszierung der dispersen Komplextröpfchen und somit der deren Anreicherung in kohärenter Phase und Abtrennung mittels elektrostatischer Koaleszierapparate wie sie z.B. in Chem. Ing. Techn. 62, 525 (1990) beschrieben sind, erfolgen. Ein solches Verfahren wurde in der malaysischen Patentanmeldung PI 9704367 für die Abtrennung von ionischen Kobaltsalzen aus Hydroformylierungsgemischen des Polyisobutens beschrieben. Es war überraschend, daß diese Abscheidung auch bei den erfindungsgemäßen Verfahren verwendeten Bortrifluorid-Komplexen gelingt, da diese elektrisch neutral sind.

- Die Ausbildung einer den Katalysatorkomplex enthaltenden kohärenten Phase ist allerdings für eine Rückführung nicht zwingend. Auch eine Phase in der der Komplex noch dispers verteilt ist, kann gegebenenfalls zusätzlich zum Reaktor zurückgeführt werden.
- 5 In diesem Fall verzichtet man darauf, den Abscheider mit einer Trennschicht zu betreiben und nimmt eine partielle Polymerrückführung zum Reaktor in Kauf.

- Der angereicherte und/oder abgetrennte Katalysatorkomplex wird
- 10 dann gemäß Stufe (c), in der Regel ohne weitere Reinigung, in die Polymerisation, bei einer mehrstufigen Polymerisation, im allgemeinen in die erste Stufe zurückgeführt. Im allgemeinen ist es möglich, 70 bis 90 % des Katalysatorkomplexes zurückzuführen.
- 15 Auch bei fast vollständiger Rückführung des Katalysatorkomplexes tritt ein gewisser Aktivitätsverlust auf, der durch Zusatz von geringen Mengen BF_3 -Katalysator, z.B. 1 bis 30, vorzugsweise 3 bis 20 und insbesondere 5 bis 10 Gew.-%, bezogen auf im geraden
- 20 Durchgang benötigten Anteil BF_3 -Komplex und Bortrifluorid ausgeglichen wird. Der Anteil an Komplexbildner hängt von den Komplexverlusten ab und kann dabei gegebenenfalls weniger als stöchiometrisch sein und sogar auf Null zurückgehen, falls das Kohlenwasserstoff-Einsatzmaterial z.B. Komplexbildner wie Methanol enthält, die vom vorgeschalteten Molekularsieb nicht abgefangen
- 25 werden.

- Es war überraschend, daß die Rückführung des ganzen Komplexes einschließlich der weniger bevorzugten Komplexbildner Wasser oder Methanol und nicht nur die Rückführung des aus dem Komplex abgespaltenen Bortrifluorids möglich ist, ohne daß sich die Eigenschaften des damit hergestellten Polyisobutens nachteilig ver-
- 30 ändern.

Beispiel 1

- 35 Der Reaktor W1 gemäß Fig. 1 besteht aus einem Teflonschlauch von 7,6 m Länge mit einem Innendurchmesser von 4 mm, über den durch eine Zahnradpumpe P1 50 l/h Reaktorinhalt im Kreis geführt werden. Rohr und Pumpe haben einen Inhalt von 100 ml. Teflon-
- 40 schlauch und Pumpenkopf befinden sich in einem Kältebad von -19°C (Kryostat). Als Feed wird Isobuten (Leitung 1) und n-Hexan (Leitung 2) verwendet, der Zulauf beträgt 140 g/h Isobuten und 160 g/h Hexan. Er wird über einem Molekularsieb 3 Å auf unter 3 ppm Wasser getrocknet (K1) und durch eine Kapillare mit 2 mm
- 45 Innendurchmesser auf -19°C vorgekühlt dem Umlaufreaktor zugeführt. BF_3 (Leitung 3) und Isopropanol als Komplexbildner (Leitung 4) werden direkt in den Umlaufreaktor eingespeist. Die BF_3 - und Iso-

propanolmengen werden so lange variiert, bis ein Isobutenumsatz von 90 % und ein Molgewicht M_N von 1000 entsteht. Die BF_3 -Zugabemenge beträgt im stationären Zustand 10 mmol/h, die Isopropanolzugabemenge 13,5 mmol bei einer Reaktortemperatur von -13°C.

5

Die Bestimmung des Isobutenumsatzes erfolgt gaschromatographisch, n-Hexan dient als Referenz. Durch die Zulaufe, das Reaktorvolumen und die Volumenkontraktion durch Polymerisation ergibt sich eine mittlere Verweilzeit von 13 Minuten. Unmittelbar hinter der

10 Druckhaltung wird mit 15 ml/h Acetonitril (Leitung 5) abgebrochen.

Die Druckverhältnisse im Reaktor werden von seiner Geometrie, der Umlaufmenge, der Viskosität des Reaktionsgemisches und der Druckhaltung bestimmt. Die Druckhaltung unmittelbar am Reaktoraustritt auf der Druckseite der Pumpe ist auf 7 bar eingestellt, bei den vorliegenden Konzentrationsverhältnissen wird auf die Saugseite der Pumpe P1 etwa 4 bar gemessen. Der Druckverlust des Systems beträgt damit 3 bar. Der Reaktorausstrag wird nach Reaktionsab-

15 bruch durch Acetonitril (Strom 5) mit 600 ml/h heißem Wasser (60°C) (Leitung 6) in einem 1-l-Rührkolben R1 ausgerührt. Eine Probe des Reaktorinhalts (Probennahme bei C, Weg A gestellt) wird mit ethanolischer KOH gegen Phenolphthalein in wäßriger Phase titriert, bis die Rosafärbung 10 Minuten stehenbleibt. Man ermit-

20 telt so eine Säurezahl von 2,6.

Zur Einstellung eines stationären Gleichgewichts im Polymerisationsreaktor wird der Rührkolben nach 2 Stunden entleert und eine einstündige Probe gesammelt, die wäßrige Phase der einstündigen

30 Probe abgetrennt und die organische Phase destillativ aufgearbeitet. Es wird bis 2 mbar_{abs} bei 230°C ausdestilliert, der Oligomeranteil des Destillats gaschromatographisch bestimmt und das Sumpfprodukt charakterisiert. Der Anteil an endständigen Doppelbindungen (Vinylidengehalt) wurde nach bekannten Methoden mittels

35 ^{13}C -NMR mit 88 % bestimmt. Die Viskosität bei 100°C, gemessen in einem Ubbelohde-Viskosimeter betrug 203 mm²/s, das Molekulargewicht mittels GPC wurde mit M_N 1005 und einer Verteilung D von 1,5 bestimmt. Die Bromzahl beträgt 16,0 und die Polymerausbeute 97 %.

40 Unter den zuvor beschriebenen Bedingungen wird jetzt hinter der Druckhaltung ein Nachreaktor gemäß WO 96/40808 in Form einer Edelstahlkapillare mit 2 mm Innendurchmesser und 5 m Länge (W2) sowie ein gefluteter 400 ml Edelstahlbehälter B1 mit Zulauf über dem Behälterboden durch eingestecktes Rohr und oberem und unterem

45 Auslaß in Betrieb genommen. Dazu wird der Weg über Leitung A geschlossen und der Weg über Leitung B gestellt. Beide Einrichtungen befinden sich im gleichen Kältebad wie der Hauptreaktor. Im

oberen Abgang des Behälters B1 befindet sich ein Teflonfilter mit :
0,2 μm Porenweite, der untere Abgang geht auf eine Pumpe, die in
den Hauptreaktor zurückfördern kann. Die Druckhaltung am Ausgang
des Hauptreaktors wird um 1 bar reduziert, der Abbruch mit Aceto-
5 nitril unterbleibt. Jetzt füllt sich der Behälter B1. Die Reak-
tion im Behälter B1 schreitet fort und es kommt zu einer Erwär-
mung von 4°C, wobei der Isobutenumsatz auf 99,4 % steigt. Nach ca.
45 Minuten ist der Behälter B1 gefüllt und es wird im Rührkolben
R1 eine Probe gesammelt und wie vorher beschrieben aufgearbeitet.
10
Man erhält eine Polymerausbeute von 95 %, eine Bromzahl von 16,
ein M_N von 998, eine Verteilung von 1,5 und eine Reaktivität von
87 %, d.h. keine oder nur geringfügige Änderungen gegenüber der
ursprünglichen Fahrweise. Der Zulauf zum Rührkolben, Probennahme
15 bei C, hat jedoch nur noch eine Säurezahl von 0,2. Dies ent-
spricht einer 92 %igen Abscheidung des Komplexes, der im Behälter
B1 bleibt. Er enthält ca. 20 % Wasser und wird abgelassen.

Jetzt wird die Komplexrückführungspumpe P2 mit 2,5 ml/h in
20 Betrieb genommen, wobei zwangsläufig auch ein geringer Teil
der organischen Phase zurückgeführt wird, da die Menge deutlich
größer ist als die abgeschiedene Komplexmenge. Gleichzeitig
wird die BF_3 -Dosierung auf 1 mmol/h, Isopropanol auf 0,4 mmol/h
reduziert. Die erhöhte BF_3 -Menge wird benötigt, um die Reaktion in
25 Gang zu halten, so daß die Isobutenumsätze in Haupt-, Nachreaktor
und Behälter B1 unverändert bleiben. Die Produktdaten bleiben un-
verändert, die Polymerausbeute fällt auf 94 %.

Beispiel 2

30 Die Versuchsführung erfolgt wie in Beispiel 1, jedoch wird der
Nachreaktor W2 durch einen Entspannungsgefäß mit 200 ml Volumen
ersetzt, der bei 20 mbar_{abs} betrieben wird. Die Brüden werden mit
einem Trockeneiskühler kondensiert und mit einer Pumpe in den
35 Hauptreaktor zurückgeführt, der Zulauf von frischem Hexan um
20 ml reduziert. Der Sumpf des Flashbehälters wird in den Behäl-
ter B1 gefördert, wo eine Komplexabscheidung in der vor-
beschriebenen Form erfolgt. Das erhaltene Rohprodukt hat eine
Säurezahl von 0,1, die Polymerausbeute steigt wieder auf 96 %,
40 die Polymereigenschaften sind nahezu unverändert gegenüber der
Verfahrensweise ohne Nachreaktor W2 des Beispiels 1.

Beispiel 3

45 Man verfährt wie in Beispiel 1 beschrieben, verwendet jedoch
Methanol/Wasser als Komplexbildner. Es wird eine Mischung aus je
5 mmol in den Reaktor eingespeist, um vergleichbare Umsätze in

Haupt- und Nachreaktor W2 einzustellen. Im stationären Zustand erhält man einen Isobutenumsatz von 90 %, wenn der Weg A gestellt ist. Nach dem Filter Ausgang B1 über Weg B ist die Säurezahl nur noch $<0,1$, d.h. es entsteht eine Abscheidungsrate von mehr als 5 95 %. Nach Wäsche und Destillation erhält man ein Polymer mit 83 % Vinylidendoppelbindungsanteil und einer Polymerausbeute von 94 %, ein M_N von 1010, eine Verteilung von 1,6 und eine Viskosität von $218 \text{ mm}_2/\text{s}$.

10 Dann wird die Komplexrückführung wie in Beispiel 1 angegeben in Betrieb genommen. Nach einer Minute werden Wasser und Methanol-
zuläufe abgestellt und ca. 1 mmol BF_3 zur Aufrechterhaltung des Isobutenumsatzes von 90 % weiterhin dosiert. Auch nach weiteren 16 h Betriebszeit bleiben die Eigenschaften des Produkts unver-
15 ändert.

20

25

30

35

40

45

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von niedermolekularem, hoch-
5 reaktivem Polyisobutylen eines mittleren Molekulargewichts M_n
von 500 bis 5000 Dalton und einem Gehalt von endständigen
Doppelbindungen von über 80 mol-% durch Polymerisation von
Isobuten oder isobutenhaltigen Kohlenwasserstoffströmen in
10 der flüssigen Phase und mit Hilfe eines Bortrifluorid-
Komplex-Katalysators bei Temperaturen von -40 bis +20°C und
bei einem Druck von 1 bis 20 bar, dadurch gekennzeichnet,
daß man
- a) die Polymerisation bis zu einem Restgehalt des Reaktions-
15 gemisches von weniger als 2 Gew.-% Isobuten, bezogen auf
die Gesamtmenge der eingespeisten Ströme, durchführt oder
gegen Ende der Polymerisation restliches Isobuten soweit
entfernt, daß der Restgehalt weniger als 2 Gew.-% be-
trägt,
- 20 b) den dabei in Form von Tröpfchen anfallenden Bortrifluo-
rid-Komplex-Katalysator in disperser und/oder kohärenter
Phase anreichert,
- 25 c) die komplexreichen Phasen in die Polymerisation zurück-
führt und
- d) die Katalysatorverluste durch Zusatz von Bortrifluorid
und gegebenenfalls von Komplexbildnern ausgleicht.
- 30 2. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man
die Polymerisation überwiegend in homogener Phase durchführt.
3. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der
35 Restgehalt an Isobuten weniger als 1 Gew.-% beträgt.
4. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man
durch die Verwendung eines schwerlöslichen Bortrifluorid-
Komplexes eine verstärkte Abscheidung bewirkt.
- 40 5. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man
durch Abkühlen des Reaktionsgemisches eine verstärkte
Abscheidung des Bortrifluorid-Komplexes bewirkt.

6. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man 70 bis 90 % der im Polymerisationsaustrag enthaltenen Menge des Katalysatorkomplexes zurückführt.
- 5 7. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man als Katalysator einen Bortrifluorid-Komplex oder Komplex-Gemisch mit Wasser, Methanol, Ethanol, n- und iso-Propanol oder tert.-Butanol sowie deren tert-Butylether als Komplexbildner verwendet.
- 10 8. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man den Restgehalt an Isobuten durch eine Flash-Verdampfung bei vermindertem Druck einstellt.
- 15 9. Verfahren gemäß Anspruch 1 und 3, dadurch gekennzeichnet, daß man die Polymerisation mehrstufig bis zu einem Restgehalt von Isobuten von weniger als 1 Gew.-% durchführt.
- 20 10. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Polymerisation zweiphasig in Form einer Emulsionspolymerisation durchführt.
- 25 11. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man nach Abtrennung des abgeschiedenen Komplex-Katalysators die noch verbleibenden nicht abgeschiedenen Anteile Komplex-Katalysator an nitrilhaltigen Fasern oder nitrilmodifiziertem Trägermaterial abscheidet, daraus durch thermische Behandlung den Katalysator freisetzt und in die Polymerisation zurückführt.
- 30 12. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man zur Abscheidung des dispers im Polymerisationsgemisch verteilten Bortrifluorid-Komplex-Katalysators, einen elektrostatischen Koaleszierapparat verwendet.
- 35

40

45

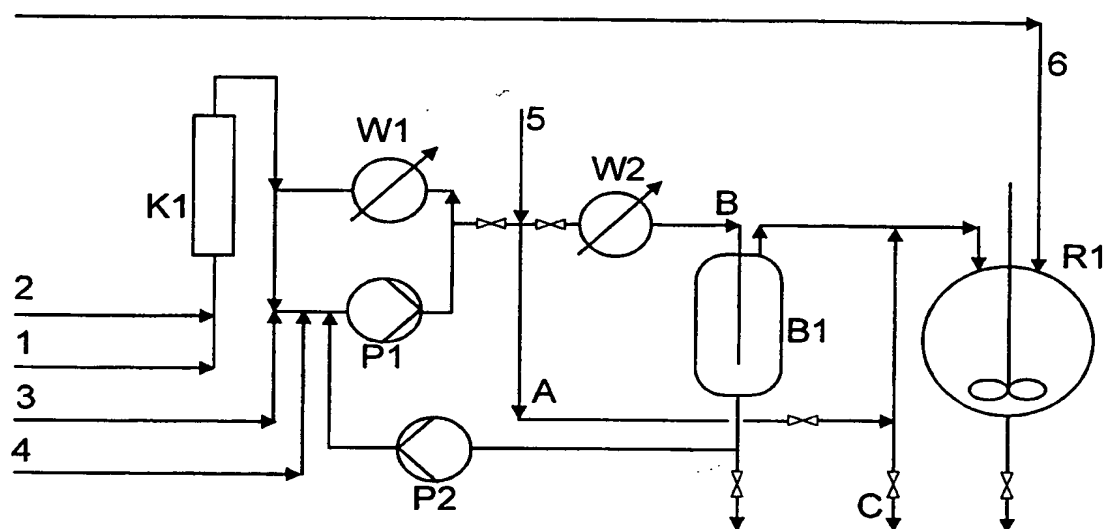


Fig. 1

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 98/08099

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 6 C08F110/10 C08F2/00 C08F2/14 C08F4/14

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 6 C08F

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 96 40808 A (BASF AG ; RATH HANS PETER (DE)) 19 December 1996 cited in the application see the whole document ----	1-12
X	EP 0 628 575 A (BASF AG) 14 December 1994 cited in the application see page 5, line 40 - page 6, line 20; claims -----	1-12

☐ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier document but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

12 April 1999

Date of mailing of the international search report

22/04/1999

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Kaumann, E

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

Int. l. Application No

PCT/EP 98/08099

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 9640808 A	19-12-1996	DE 19520078 A	12-12-1996
		AU 702804 B	04-03-1999
		AU 6004896 A	30-12-1996
		CA 2217848 A	19-12-1996
		CZ 9703571 A	13-05-1998
		EP 0830397 A	25-03-1998
		HU 9801818 A	30-11-1998
		NO 975702 A	05-12-1997
EP 0628575 A	14-12-1994	AT 142232 T	15-09-1996
		BE 1006694 A	22-11-1994
		DE 59303667 D	10-10-1996
		ES 2093318 T	16-12-1996
		US 5408018 A	18-04-1995
		US 5286823 A	15-02-1994

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Int. J.ionales Aktenzeichen

PCT/EP 98/08099

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 6 C08F110/10 C08F2/00 C08F2/14 C08F4/14

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 6 C08F

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO 96 40808 A (BASF AG ; RATH HANS PETER (DE)) 19. Dezember 1996 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument -----	1-12
X	EP 0 628 575 A (BASF AG) 14. Dezember 1994 in der Anmeldung erwähnt siehe Seite 5, Zeile 40 - Seite 6, Zeile 20; Ansprüche -----	1-12

☐ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

12. April 1999

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

22/04/1999

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Kaumann, E

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 98/08099

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 9640808 A	19-12-1996	DE 19520078 A	12-12-1996
		AU 702804 B	04-03-1999
		AU 6004896 A	30-12-1996
		CA 2217848 A	19-12-1996
		CZ 9703571 A	13-05-1998
		EP 0830397 A	25-03-1998
		HU 9801818 A	30-11-1998
		NO 975702 A	05-12-1997
EP 0628575 A	14-12-1994	AT 142232 T	15-09-1996
		BE 1006694 A	22-11-1994
		DE 59303667 D	10-10-1996
		ES 2093318 T	16-12-1996
		US 5408018 A	18-04-1995
		US 5286823 A	15-02-1994